

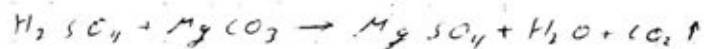
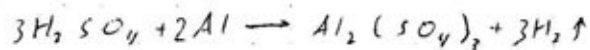
Российская Федерация
 Министерство образования
 Тюменская область
 Комитет по образованию
 администрации
 г. Тобольск

ТОБ-Х-9-027-35

1	2	3	4	5	итог
35	0	3	2	8	16,5

С.К.А.В.
 [Signature]
 [Signature]

№ 1



$$n(Al) = \frac{1}{12} = 0,032$$

$$m(H_2) = 0,056 \cdot 2 = 0,112$$

$$m(MgCO_3) = 0,828$$

$$n(MgCO_3) = 0,01$$

$$m(CO_2) = 0,44$$

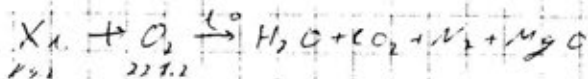
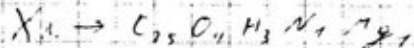
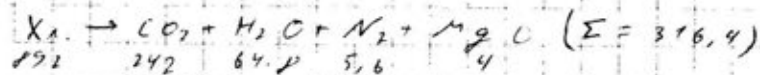
$$m(MgSO_4) = 1,328$$

Ответ: 1,328 г

20

1,58

№ 3



- 65.34 - 74%

- 1.6 + 57.672 + 176.66 = 235.932
P 132 - 100%

- 7.11 - 8%

- 2.8 - 4%

2.2.4 - 3%

(1)

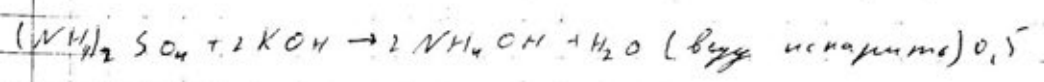
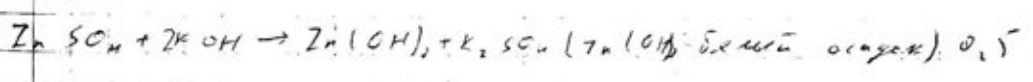
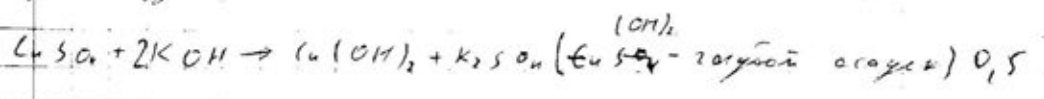
$(NH_4)_2 SO_4 - P$

$Ca SO_4 - P$

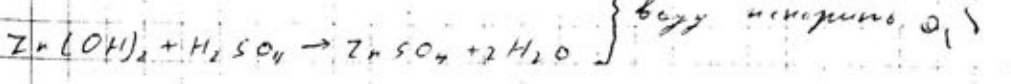
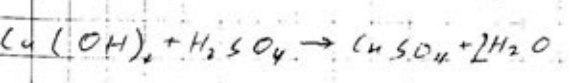
$Ca SO_4 - P$

$Ca SO_4 - H \Rightarrow$ добавили к смеси воду и получили

осадок будет $Ba SO_4$



с к $Ca(OH)_2$ и $Zn(OH)_2$ добавить $H_2 SO_4$:



> Отверждение и пробирки и спиртовка.

N5

Катионы:

↓	Cl	SO_4	CO_3	Вещества:
H	P	(P)	P	$Ba Cl_2$
Zn	P	(P)	H	$Zn SO_4$
Ba	(P)	H	H	$H_2 SO_4$
Na	P	P	(P)	$Na_2 CO_3$

15

$H_2 CO_3$ - не существует

	$Ba Cl_2$	$Zn SO_4$	$H_2 SO_4$	$Na_2 CO_3$
$Ba Cl_2$	X			
$Zn SO_4$	↓	X		
$H_2 SO_4$	↓	X	X	
$Na_2 CO_3$	↓	↓	↑ CO_2	X

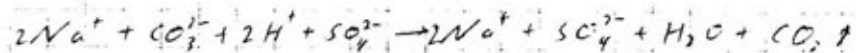
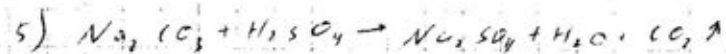
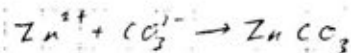
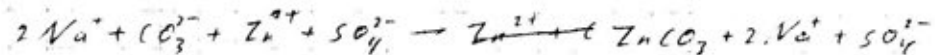
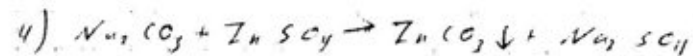
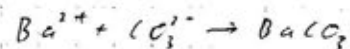
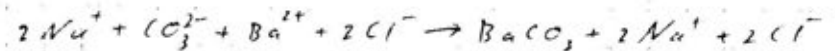
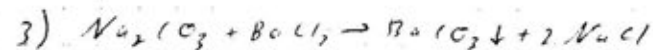
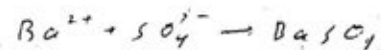
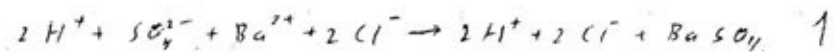
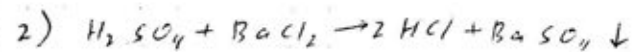
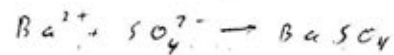
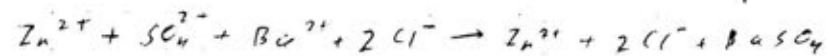
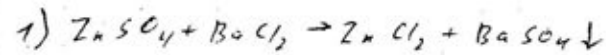
25

у нас 4 вещества, если одно из них дает три осадка, то это $Ba Cl_2$

Если вещество дает 2 осадка и один раз не вступает в реакцию, то это $Zn SO_4$

Если вещество 1 раз не вступает в реакцию, 1 раз дает осадок и 1 раз выделяет газ, то это $H_2 SO_4$

Если вещество 2 раза дает осадок и 1 раз газ, то это $Na_2 CO_3$



Этот (проектная П.У.)
С.В.С. — Г.В.С. — Г.В.С. — Г.В.С.
В.В.С. — В.В.С. — В.В.С. — В.В.С.